1999-522569/44 A96 D21 SHIS 1998.02.09 SHISEIDO CO LTD *JP 11228333-A 1998.02.09 1998-042915(+1998JP-042915) (1999-98.24) A61K 7/00	A(6-AE3, 12-V4C) D(8-B4, 8-B9A, 9-C4A)
Cosmetics f r skin treatment - contains pyrogen c ated by silicone type c ating material C1999-153488	
NOVELTY Cosmetics consists of pyrogen coated with the silicone group coating material.	
USE This cosmetics is used for skin treatment. Also used for hair treatment, hand washing.	
ADVANTAGE  Pyrogen covered by the specific coat material regulates the temperature of the skin and gives a warm feeling, thereby promotes blood circulation. (RH2) (7pp3133DwgNo.0/0)	
	JP 11228333-A

# (19)日本国特許广(JP) (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-228333

(43)公開日 平成11年(1999)8月24日

(51) Int.Cl. <sup>8</sup>		識別記号	FΙ		
A 6 1 K	7/00		A 6 1 K	7/00	В
				•	J
					W

会本基金 土鉄金 独合での粉』 アワ (今 7 百)

		審查請求	未請求 請求項の数4 FD (全 7 頁)
(21)出願番号	特願平10-42915	(71)出顧人	000001959 株式会社資生堂
(22)出顧日	平成10年(1998) 2月9日		東京都中央区銀座7丁目5番5号
(22) 田朝日 一千成10平(1330) 2 月 3 日	(72)発明者	川尻 康晴 神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株 式会社資生堂第一リサーチセンター内	
		(72)発明者	
			神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株 式会社資生堂第一リサーチセンター内
		(72)発明者	花田 球也 神奈川県横浜市港北区新羽町1050番地 株 式会社資生堂第一リサーチセンター内
		(74)代理人	

# (54) 【発明の名称】 温熱化粧料

## (57)【要約】

【課題】 皮膚上での温度変化が緩やかで皮膚に快適な 温感を与え、かつ発熱温度の持続性に優れた温熱化粧料 を提供する。

【解決手段】 鎖状ポリシロキサンのようなシリコーン 系被覆剤で被覆した発熱物質を含有させる。

			-
		e s	
		·	

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 シリコーン系被覆剤で被覆した発熱物質を含有することを特徴とする温熱化粧料。

【請求項2】 シリコーン系被覆剤が常温で液状のシリコーン油である請求項1記載の温熱化粧料。

【請求項3】 常温で液状のシリコーン油が鎖状ポリシロキサンである請求項2記載の温熱化粧料。

【請求項4】 発熱物質に対する被覆剤の使用量が発熱物質1重量部に対して、0.001~20重量部である請求項1~3のいずれかに記載の温熱化粧料。

### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は特定の被覆剤で被覆 した発熱物質を配合した、発熱の持続性に優れた温熱化 粧料に関する。

#### [0002]

【従来の技術および発明が解決しようとする課題】従来より、化粧料中に焼石膏等の発熱物質を配合することにより、皮膚表面の温度を高めて血行促進を図り、一層の化粧効果を引き出すことが行われている。例えば、特開昭57-114506号公報では、温熱化粧料に焼石膏等を配合し、皮膚の新陳代謝の促進を図っている。また特開昭57-99514号公報には、ヘアシャンプー、ヘアリンス、ヘアトリートメント、ハンドクリーナー等の化粧料に、水又は化粧料中の溶媒と接して発熱する無機物を配合することにより、使用時に快適な温感を与えると共に血行を促進させる方法が記載されている。

【0003】ここにおいて、皮膚上での発熱は、温度変化が緩やかで、かつ一定温度が長時間持続されることが、快適な温感及び血行促進効果の点から好ましい。しかしながら、これら従来の化粧料においては、発熱物質を単に配合するか、または塩化ナトリウム、酒石酸塩、ゼラチン、寒天、アラビアゴム等の硬化速度調整剤やヒドロキシプロピルセルロース、メチルセルロース等のゲル化高分子が併用されているのみであったため、発熱温度をコントロールすることが難しく、また発熱温度の持続性を高めるためには発熱物質を多量に配合せねばならず、安全性上の問題があった。また水との反応性が高いものでは、使用方法により発熱状態にばらつきがでてしまうという問題があった。

【0004】従って、本発明は皮膚上での温度変化が緩やかで皮膚に快適な温感を与え、かつ発熱温度の持続性に優れ、血行促進効果の良好な温熱化粧料を提供することを目的とする。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】かかる実情において、本 発明者らは鋭意研究を行ったところ、特定の被覆剤で被 覆した発熱物質を配合した温熱化粧料が上記要件を満た すことを見出し、本発明を完成した。

【0006】すなわち本発明は、シリコーン系被覆剤で

被覆した発熱物質を含有することを特徴とする温熱化粧料である。

【 0 0 0 7 】本発明において使用される発熱物質としては、特に限定されないが、無機物の無水物が挙げられ、具体的には塩化カルシウム( $CaCl_2$ ,  $CaCl_2 \cdot H_20$ ,  $CaCl_2 \cdot 2H_20$ )、塩化マグネシウム( $MgCl_2$ ,  $MgCl_2 \cdot 2H_20$ ,  $MgCl_2 \cdot 4H_20$ )、塩化アルミニウム( $A1Cl_3$ ,  $A1Cl_3 \cdot 6H_20$ )、塩化第二鉄( $FeCl_3$ ,  $FeCl_3 \cdot 2H_20$ )、塩化亜鉛( $ZnCl_2$ )等の塩化物;硫酸マグネシウム( $MgSO_4$ ,  $MgSO_4 \cdot H_20$ ,  $MgSO_4 \cdot 4H_20$ )、硫酸亜鉛( $ZnSO \cdot H_20$ )、硫酸第一鉄( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )、硫酸アルミニウム( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )、硫酸カルシウム( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )、硫酸カルシウム( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )、 $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )等の硫酸塩;その他乾燥ミョウバン、酸化カルシウム( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )等の硫酸塩;その他乾燥ミョウバン、酸化カルシウム( $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )等の代数は、 $ZnSO_4 \cdot 4H_20$ )等が学げられる。

【0008】また、発熱物質による発熱量、発熱時間はその種類により特有であり、一般に同一無機物では結晶水の少ないものほど発熱量は大きくなる。これらは単独で又は2種以上を組み合わせて使用することができ、水との反応により温度が10~80℃となるように目的に応じて調製し、皮膚化粧料として使用する際に皮膚上で30~50℃となるようにコントロールすることが好ましい。

【0009】本発明において使用されるシリコーン系被 覆剤として具体的には、例えば、ジメチルポリシロキサ ン、メチルフェニルポリシロキサン、メチルハイドロジェンポリシロキサン等の鎖状ポリシロキサン、デカメチ ルシクロポリシロキサン、ドデカメチルシクロポリシロ キサン、テトラメチルテトラハイドロジェンシクロポリ シロキサン等の環状ポリシロキサン、3次元網目構造を 形成しているシリコーン樹脂、シリコーンゴム、トリメ チルシロキシケイ酸ーオクタメチルシクロテトラシは サン溶液(50%)等が挙げられる。このうち好ましく は、鎖状ポリシロキサン、環状ポリシロキサンのような 常温で液状のシリコーン油であり、さらに好ましくはジ メチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン ン、メチルハイドロジェンポリシロキサン等の鎖状ポリ シロキサンである。

【0010】被覆剤の使用量は、発熱物質、被覆剤の種類及び被覆方法によって異なるが、発熱時間のコントロール及び水との反応がスムーズとなるように、発熱物質1重量部に対して0.001~20重量部、特に0.01~5重量部とするのが好ましい。0.001重量部未満では温度変化のコントロール力が劣り、発熱温度の持続性も悪くなる。20重量部を超えると発熱物質と水との接触が少ないため、温度上昇が弱くなることがある。【0011】発熱物質を被覆剤で被覆する方法としては、特に限定はなく、通常の被覆法、例えば(1)被覆剤を加熱し、発熱物質を加えて混合する方法、(2)被覆剤を溶媒に溶解又は分散させ、発熱物質を加えて混合

し、溶媒を除去させる方法、(3)気相中に発熱物質を 流動させ、溶媒に溶解した被覆剤を噴霧し、乾燥する方 法、(4)溶媒中に発熱物質と被覆剤を混合・溶解又は 分散し、これを噴霧乾燥する方法等が用いられる。

【0012】このようにして調製した発熱物質を配合した製剤を使用することにより、その温度変化が緩やかで皮膚に快適な温感を与え、かつ発熱温度の持続性に優れた温熱化粧料が得られる。製剤は、発熱物質を主成分とする第1剤と水を主成分とする第2剤とからなるものとし、使用に際しては、発熱物質を主成分とする第1剤と水を主成分とする第2剤とを用時混合方式によって使用直前に混合させてから塗布すればよい。

【0013】本発明の温熱化粧料には、前記成分のほか、品質を損なわない範囲で他の任意成分を配合することができる。かかる任意成分としては、例えば次のようなものが挙げられる。

【0014】液体油脂としては、アボガド油、ツバキ油、タートル油、マカデミアナッツ油、トウモロコシ油、ミンク油、オリーブ油、ナタネ油、卵黄油、ゴマ油、パーシック油、小麦胚芽油、サザンカ油、ヒマシ油、アマニ油、サフラワー油、綿実油、エノ油、大豆油、落花生油、茶実油、カヤ油、コメヌカ油、シナギリ油、日本キリ油、ホホバ油、胚芽油、トリグリセリン、トリオクタン酸グリセリン、トリイソパルミチン酸グリセリン等が挙げられる。

【0015】固体油脂としては、カカオ脂、ヤシ油、馬脂、硬化ヤシ油、パーム油、牛脂、羊脂、硬化牛脂、パーム核油、豚脂、牛骨脂、モクロウ核油、硬化油、牛脚脂、モクロウ、硬化ヒマシ油等が挙げられる。

【0016】ロウ類としては、ミツロウ、カンデリラロウ、綿ロウ、カルナウバロウ、ベイベリーロウ、イボタロウ、鯨ロウ、モンタンロウ、ヌカロウ、ラノリン、カポックロウ、酢酸ラノリン、液状ラノリン、サトウキビロウ、ラノリン脂肪酸イソプロビル、ラウリン酸ヘキシル、還元ラノリン、ジョジョバロウ、硬質ラノリン、セラックロウ、POEラノリンアルコールエーテル、POEラノリンアルコールアセテート、POEコレステロールエーテル、ラノリン脂肪酸ポリエチレングリコール、POE水素添加ラノリンアルコールエーテル等が挙げられる。

【0017】炭化水素油としては、流動パラフィン、オゾケライト、スクワレン、プリスタン、パラフィン、セレシン、スクワレン、ワセリン、マイクロクリスタリンワックス等が挙げられる。

【0018】低級アルコールとしては、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、イソプロパノール、イソブチルアルコール、 tーブチルアルコール等が挙げられる。 【0019】高級アルコールとしては、例えば、ラウリルアルコール, セチルアルコール, ステアリルアルコール, ベヘニルアルコール, ミリスチルアルコール, オレ イルアルコール、セトステアリルアルコール等の直鎖アルコール、モノステアリルグリセリンエーテル (バチルアルコール),2ーデシルテトラデシノール,ラノリンアルコール,コレステロール,フィトステロール、ヘキシルドデカノール,イソステアリルアルコール。オクチルドデカノール等の分岐鎖アルコール等が挙げられる。【0020】高級脂肪酸としては、例えば、ラウリン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、ベヘン(ベヘニン)酸、オレイン酸、12ーヒドロキシステアリン酸、ウンデシレン酸、トール酸、イソステアリン酸、リノール酸、リノレイン酸、エイコサペンタエン酸(EPA)、ドコサヘキサエン酸(DHA)等が挙げられる。

【0021】保湿剤としては、例えばポリエチレングリ コール、プロピレングリコール、グリセリン、1、3-ブチレングリコール、ヘキシレングリコール、キシリト ール、ソルビトール、マルチトール、コンドロイチン硫 酸、ヒアルロン酸、ムコイチン硫酸、カロニン酸、アテ ロコラーゲン、コレステリル-12-ヒドロキシステア レート、乳酸ナトリウム、胆汁酸塩、d I ーピロリドン カルボン酸塩、短鎖可溶性コラーゲン、ジグリセリン (EO) PO付加物、イザヨイバラ抽出物、セイヨウノ コギリソウ抽出物、メリロート抽出物等が挙げられる。 【0022】親油性非イオン界面活性剤としては、例え ば、ソルビタンモノオレエート、ソルビタンモノイソス テアレート、ソルビタンモノラウレート、ソルビタンモ ノパルミテート、ソルビタンモノステアレート、ソルビ タンセスキオレエート、ソルビタントリオレエート、ペ ンター2-エチルヘキシル酸ジグリセロールソルビタ ン、テトラー2ーエチルヘキシル酸ジグリセロールソル ビタン等のソルビタン脂肪酸エステル類、モノ綿実油脂 肪酸グリセリン、モノエルカ酸グリセリン、セスキオレ **イン酸グリセリン、モノステアリン酸グリセリン、\alpha**, α'-オレイン酸ピログルタミン酸グリセリン、モノス テアリン酸グリセリンリンゴ酸等のグリセリンポリグリ セリン脂肪酸類、モノステアリン酸プロピレングリコー ル等のプロピレングリコール脂肪酸エステル類、硬化ヒ マシ油誘導体、グリセリンアルキルエーテル等が挙げら れる。

【 O O 2 3 】親水性非イオン界面活性剤としては、例えば、POEソルビタンモノオレエート、POE-ソルビタンモノオレート、POE-ソルビタンモノオレート、POE-ソルビタンテトラオレエート等のPOEソルビタン脂肪酸エステル類、POE-ソルビットモノラウレート、POE-ソルビットモノオレエート、POE-ソルビットペンタオレエート、POE-ソルビットト等のPOEソルビット脂肪酸エステル類、POE-グリセリンモノステアレート、POE-グリセリンモノイソステアレート、POE-グリセリントリイソステアレート等のPOEグリセリン脂肪酸エステ

ル類、POEモノオレエート、POEジステアレート、 POEモノジオレエート、システアリン酸エチレングリ コール等のPOE脂肪酸エステル類、POEラウリルエ ーテル、POEオレイルエーテル、POEステアリルエ ーテル、POEベヘニルエーテル、POE2-オクチル ドデシルエーテル、POEコレスタノールエーテル等の POEアルキルエーテル類、POEオクチルフェニルエ ーテル、POEノニルフェニルエーテル、POEジノニ ルフェニルエーテル等のPOEアルキルフェニルエーテ ル類、ブルロニック等のプルアロニック型類、POE・ POPセチルエーテル、POE・POP2-デシルテト ラデシルエーテル、POE・POPモノブチルエーテ ル、POE・POP水添ラノリン、POE・POPグリ セリンエーテル等のPOE・POPアルキルエーテル 類、テトロニック等のテトラPOE・テトラPOPエチ レンジアミン縮合物類、POEヒマシ油、POE硬化ヒ マシ油、POE硬化ヒマシ油モノイソステアレート、 POE硬化ヒマシ油トリイソステアレート、POE硬化 ヒマシ油モノピログルタミン酸モノイソステアリン酸ジ エステル、POE硬化ヒマシ油マレイン酸等のPOEヒ マシ油硬化ヒマシ油誘導体、POEソルビットミツロウ 等のPOEミツロウ・ラノリン誘導体、ヤシ油脂肪酸ジ エタノールアミド、ラウリン酸モノエタノールアミド、 脂肪酸イソプロパノールアミド等のアルカノールアミ ド、POEプロピレングリコール脂肪酸エステル、PO Eアルキルアミン、POE脂肪酸アミド、ショ糖脂肪酸 エステル、POEノニルフェニルホルムアルデヒド縮合 物、アルキルエトキシジメチルアミンオキシド、トリオ レイルリン酸等が挙げられる。

【0024】粉末成分としては、タルク、カオリン、雲 母、絹雲母(セリサイト)、白雲母、金雲母、合成雲 母、紅雲母、黒雲母、リチア雲母、バーミキュライト、 炭酸マグネシウム、炭酸カルシウム、ケイ酸アルミニウ ム、ケイ酸バリウム、ケイ酸カルシウム、ケイ酸マグネ シウム、ケイ酸ストロンチウム、タングステン酸金属 塩、マグネシウム、シリカ、ゼオライト、リン酸カルシ ウム、弗素アパタイト、ヒドロキシアパタイト、セラミ ックパウダー、金属石鹸(ミリスチン酸亜鉛、パルミチ ン酸カルシウム、ステアリン酸アルミニウム)、窒化ホ ウ素等の無機粉末、ポリアミド樹脂粉末(ナイロン粉 末)、ポリエチレン粉末、ポリメタクリル酸メチル粉 末、ポリスチレン粉末、スチレンとアクリル酸の共重合 体樹脂粉末、ベンゾグアナミン樹脂粉末、ポリ四弗化エ チレン粉末、セルロース粉末等の有機粉末、二酸化チタ ン、酸化亜鉛等の無機白色顔料、酸化鉄(ベンガラ)、 チタン酸鉄等の無機赤色系顔料、アー酸化鉄等の無機褐 色系顔料、黄酸化鉄、黄土等の無機黄色系顔料黒酸化 鉄、カーボンブラック、低次酸化チタン等の無機黒色系 顔料、マンゴバイオレット、コバルトバイオレット等の 無機紫色系顔料、酸化クロム、水酸化クロム、チタン酸

コバルト等の無機緑色系顔料、群骨、紺青等の無機青色 **系顔料、酸化チタンコーテッドマイカ、酸化チタンコー** テッドオキシ塩化ビスマス、酸化チタンコーテッドタル ク、着色酸化チタンコーテッドマイカ、オキシ塩化ビス マス、魚鱗箔等のパール顔料、アルミニウムパウダー、 カッパーパウダー等の金属粉末顔料、赤色201号、赤 色202号、赤色204号、赤色205号、赤色220 号、赤色226号、赤色228号、赤色405号、橙色 203号、橙色204号、黄色205号、黄色401 号、及び青色404号などの有機顔料、赤色3号、赤色 104号、赤色106号、赤色227号、赤色230 号、赤色401号、赤色505号、橙色205号、黄色 4号、黄色5号、黄色202号、黄色203号、緑色3 号及び青色1号などのジルコニウム、バリウム又はアル ミニウムレーキ等の有機顔料、クロロフィル、βーカロ チン等の天然色素等が挙げられる。これらは一種を用い てもよいし二種以上を用いてもよい。但し、一般の化粧 品に適用できる粉末であれば良く、上記の成分に限定さ れるものではない。

【0025】天然の水溶性高分子としては、例えば、アラビアガム、トラガカントガム、ガラクタン、グアガム、キャロブガム、カラヤガム、カラギーナン、ペクチン、カンテン、クインスシード(マルメロ)、アルゲコロイド(カッソウエキス)、デンプン(コメ、トウモロコシ、バレイショ、コムギ)、グリチルリチン酸等の植物系高分子、キサンタンガム、デキストラン、サクシノグルカン、プルラン等の微生物系高分子、コラーゲン、カゼイン、アルブミン、ゼラチン等の動物系高分子が挙げられる。

【0026】半合成の水溶性高分子としては、例えば、カルボキシメチルデンプン、メチルヒドロキシプロピルデンプン等のデンプン系高分子、メチルセルロース、ニトロセルロース、エチルセルロース、メチルヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、セルロース硫酸ナトリウム、ヒドロキシプロピルセルロース、カルボキシメチルセルロースナトリウム(CMC)、結晶セルロース、セルロース末等のセルロース系高分子、アルギン酸ナトリウム、アルギン酸プロピレングリコールエステル等のアルギン酸系高分子が挙げられる。

【0027】合成の水溶性高分子としては例えば、ポリビニルアルコール、ポリビニルメチルエーテル、ポリビニルピロリドン、カルボキシビニルポリマー(カーボポール)等のビニル系高分子、ポリエチレングリコール20,000、4,000、000、600、000等のポリオキシエチレン系高分子、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン共重合体共重合系高分子、ポリアクリル酸ナトリウム、ポリエチルアクリレート、ポリアクリルアミド等のアクリル系高分子、ポリエチレンイミン、カチオンポリマー等が挙げられる。

【0028】無機の水溶性高分子としては例えば、ベントナイト、ケイ酸A1Mg(ビーガム)、ラポナイト、ヘクトライト、無水ケイ酸等が挙げられる。

【0029】紫外線吸収剤としては、パラアミノ安息香 酸(以下PABAと略す), PABAモノグリセリンエ ステル、N、N-ジプロポキシPABAエチルエステ ル, N, N-ジエトキシPABAエチルエステル, N, N-ジメチルPABAエチルエステル、N, N-ジメチ ルPABAブチルエステル等の安息香酸系紫外線吸収 剤、ホモメンチル-N-アセチルアントラニレート等の アントラニル酸系紫外線吸収剤、アミルサリシレート、 メンチルサリシレート、ホモメンチルサリシレート、オ クチルサリシレート, フェニルサリシレート, ベンジル サリシレート, p-イソプロパノールフェニルサリシレ ート等のサリチル酸系紫外線吸収剤、オクチルシンナメ ート、エチルー4-イソプロピルシンナメート、メチル -2, 5-ジイソプロピルシンナメート, エチルー2, 4-ジイソプロピルシンナメート,メチル-2,4-ジ イソプロピルシンナメート, プロピルーpーメトキシシ ンナメート, イソプロピルーpーメトキシシンナメー ト, イソアミルーpーメトキシシンナメート, オクチル -p-メトキシシンナメート(2-エチルヘキシル-p ーメトキシシンナメート), 2-エトキシエチル-p-メトキシシンナメート, シクロヘキシル-p-メトキシ シンナメート、エチルーαーシアノーβーフェニルシン ナメート、2-エチルヘキシル $-\alpha-$ シアノ $-\beta-$ フェ ニルシンナメート, グリセリルモノー2-エチルヘキサ ノイルージパラメトキシシンナメート、3、4、5ート リメトキシ桂皮酸3-メチル-4-[メチルビス(トリ メチルシロキシ)シリル]ブチル等の桂皮酸系紫外線吸 収剤、2,4-ジヒドロキシベンゾフェノン,2,2' ージヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン,2, 2'ージヒドロキシー4,4'ージメトキシベンゾフェ ノン, 2, 2', 4, 4'-テトラヒドロキシベンゾフ ェノン, 2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノ ン, 2-ヒドロキシー4-メトキシー4'ーメチルベン ゾフェノン、2-ヒドロキシー4メトキシベンゾフェノン -5-スルホン酸塩, 4-フェニルベンゾフェノン, 2

実施例2

(1)無水リン酸水素ナトリウム (2)ジメチルポリシロキサン (3)ポリエチレングリコール400

(4)イオン交換水

(5) カルボキシメチルセルロースナトリウム

(6)セルロース

(製法)(1),(2)を密閉容器に入れ,減圧して24時間 処理する。処理した(1)を(3)に分散させる(1剤)。別 に(4),(5),(6)を均一に混合し(2剤)、使用時に1剤 実施例3

(1)無水リン酸水素ナトリウム

ーエチルヘキシルー4・ - フェニルーベンゾフェノンー 2ーカルボキシレート, ヒドロキシー4 - n ーオクトキ シベンゾフェノン, 4ーヒドロキシー3 - カルボキシベ ンゾフェノン等のベンゾフェノン系紫外線吸収剤、3ー(4'ーメチルベンジリデン)-d, 1ーカンファー、3ーベンジリデンーd, 1ーカンファー、ウロカニン酸、ウロカニン酸エチルエステル、2ーフェニルー5ーメチルペンゾキサゾール、2, 2'ーヒドロキシー5ーとドロキシー5'ーセーオクチルフェニル)ベンゾトリアゾール、ジベンザラジン、ジアニソイルメタン、1ーメトキシー4'ーセーブチルジベンゾイルメタン、5ー(3, 3ージメチルー2ーノルボルニリデン)ー3ーペンタン-2ーオン等が挙げられる。

【0030】その他薬剤、色材、植物抽出液等の通常化粧料で使用される原料を発明の効果を損なわない範囲で配合できる。

【0031】本発明の温熱化粧料の用途としては、例えば、パック、ジェル、化粧液等が挙げられる。

### [0032]

【実施例】次に、実施例をあげて、本発明を具体的に明らかにする。本発明はこれにより限定されるものではない。

#### 【0033】実施例1

 (1)無水硫酸マグネシウム
 20.0
 重量%

 (2)ジメチルポリシロキサン
 1.0

 (3)グリセリン
 20.0

 (4)イオン交換水
 56.0

 (5)アルギン酸ナトリウム
 1.5

 (6)セルロース
 1.0

 (7)カフェイン
 0.5

(製法)(1),(2)を密閉容器に入れ、減圧して24時間処理する。処理した(1)を(3)に分散させる(1剤)。別に(4),(5),(6),(7)を均一に混合し(2剤)、使用時に1剤と2剤を混合する。

[0034]

15.0 重量%

1.0

25.0

56.0

1.0

2.0

と2剤を混合する。

[0035]

10.0 重量%

(2)メチルフェニルポリシロキサン	0.5
(3)ポリエチレングリコール400	20.0
(4)イオン交換水	67.89
(5)カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.2
(6)セルロース	0.2
(7) レーアラニン	1.0
(8)エデト酸ナトリウム	0.01
(9)カフェイン	0.2
密閉容器に入れ、減圧して24時間 使	用時に1剤と

(製法)(1),(2)を密閉容器に入れ、減圧して24時間 処理する。処理した(1)を(3)に分散させる(1剤)。別 使用時に1剤と2剤を混合する。

【0036】

に(4),(5),(6),(7),(8),(9)を均一に混合し(2剤)、

### 実施例4

(1)無水リン酸水素ナトリウム	30.0	重量%
(2) ジハイドロヘキサメチルシクロテトラ	シロキサン 0.5	
(3)グリチルリチン酸	1.0	
(4)エタノール	33.5	
(5)イソプロピルミリスチン酸エステル	7.0	
(6)イソプロピルパルミチン酸エステル	8.0	
(7)グリセリン	20.0	
(8)香料	適量	
		*

(製法)(1),(2)を密閉容器に入れ、減圧して24時間処理する。処理した(1)を(4)に分散させる(1剤)。別に(3),(5),(6),(7),(8)を均一に混合し(2剤)、使用

時に1剤と2剤を混合する。

[0037]

#### 実施例5

(1)硫酸マグネシウム	5.0	重量%
(2)メチルハイドロジェンポリシロキサン	1.0	
(3)蔗糖	50.0	
(4)ポリエチレングリコール6000	20.0	
(5)シリカ	5.0	
(6)ビタミンC	5.0	
(7)色剤	適量	
(8)イオン交換水	14.0	

(製法)(1),(2)を密閉容器に入れ、減圧して24時間 処理する(1剤)。別に(3),(4),(5),(6),(7),(8)を均 一に混合する(2剤)。使用時にすべてを混合する。

### 【0038】比較例1~5

シリコーン系被覆剤を発熱物質と共に減圧処理せずそのまま添加したもの(被覆されていない)を使用した他は実施例 $1\sim5$ と同様にして比較例 $1\sim5$ の試料を調製した。

【0039】比較例6

実施例1において、被覆剤としてジメチルポリシロキサ

ンに代えてオレイン酸等の高級脂肪酸を使用した他は実施例1と同様にして比較例6の試料を調製した。この場合は、製品の安定性が悪く、使用に耐えないものであった

【0040】実施例1~5および比較例1~5を用いて30秒後、5分後および15分後の発熱温度を測定した。その結果を表1に示す。

[0041]

【表1】

		Ę	<b>尾施</b> 例	ij			ŀ	上較色	A)		_
	1	2	3	4	5	1	2	3	4	5	_
3 0 秒後	55	40	42	45	57	70	45	46	51	80	
5分後 1 5分後		_				40 32					

【0042】表1より明らかなように、実施例1~5は発熱物質と水との反応がコントロールされ、昇温がゆっくりとし、発熱温度が維持持続した。一方、被覆剤を用いず発熱物質を単独で配合した比較例1~5では水を添加すると同時に昇温し、発熱温度の持続性が見られなかった。

# [0043]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の温熱化粧料は、皮膚上での温度変化が緩やかで皮膚に快適な温感を与え、かつ発熱温度の持続性に優れ、血行促進効果も良好である。